- Fiole jaugée de 200mL
- pipette jaugée de 5 mL
- pipette jaugée de 20mL
- pipette graduée de 10mL
- de l'eau distillée.

b) Une prise d'essai de 5 mL de la solution (S_1'), pourra – t – elle être dosée avec la même solution (S_2) correspondant à un seul remplissage de la burette de 25 mL ?

EXERCICE 4 :

On se propose de déterminer par conductimètrie la concentration molaire inconnue d'une solution aqueuse (S) de chlorure d'ammonium NH_4Cl .
Pour chaque solution titrée de (S), on détermine sa conductance G, on obtient le tableau suivant :

$C(mol.L^{-1})$	0,1	0,2	0,4	0,6	0,8	1
G(mS)	0,031	0,062	0,123	0,187	0,25	0,31

1)

a) Quel est le but de la conductimètrie ?

b) Définir la conductance électrique.

2)

a) Tracer la courbe d'étalonnage G = f(C), l'interpréter et déterminer son équation.

b) En déduire la concentration de la solution (S) dont la conductance électrique G = 0,418 mS.

Qarray.tn - Aqua Blech- Qarray.tn